## BEST AVAILABLE COPY

19日本国特許庁

①特許出願公開

公開特許公報

昭53—14133

(1) Int. Cl<sup>2</sup>.C 23 C 11/10C 21 D 1/74

識別記号

❸日本分類 12 A 31

庁内整理番号 7619-42 ❸公開 昭和53年(1978)2月8日

発明の数 1 審査請求 未請求

(全 2 頁)

の真空浸炭による粒界酸化生成方法

20特

頭 昭51-88242

❷出

昭51(1976)7月26日

⑩発 明 者 内藤武志

平塚市万田164-4

同

木林靖忠

町田市原町田5-2-15

⑫発 明 者 三原健治

平塚市田村5214-5

⑪出 願 人 株式会社小松製作所

東京都港区赤坂2丁目3番6号

仰代 理 人 弁理士 米原正章

外1名

明 紹

1. 発明の名称

C . . . . . .

真空浸炭による粒界酸化生成方法

2. 特許請求の範囲

調を CH。 および空気の存在下、 1 気圧以下の 圧力のもとで真空浸炭せしめることを特徴とす る鋼の表面に粒界酸化層を生成させる真空浸炭 法。

3. 発明の詳細な脱明

本発明は聴散機械、産業機械あるいは一般機械の関車やブッシュの浸炭に好適な鋼の真空浸炭による粒界酸化生成方法に関するものである。
従来から行はれている真空浸炭法は、一般のガス浸炭法とは、CH4 ガスのみを用いること、および1 気圧以下の圧力のもとで浸炭させる点で相違してかり、その結果浸炭部品の表面を酸化させるととがない。

本発明は歯車のビッチング寿命を向上させるべく種々検討を加えたところ、鋼の表面に、真空下で一般のガス浸炭と同様に表面酸化を超さ

せるときは、 鋼の表面に粒界酸化層を形成させることができ、 この粒界酸化層は、 歯車のビッチング寿命を大巾に伸ばすことができることが 制明した。

本発明は、1 気圧以下の圧力のもとでど浸炭用の CH4 ガスと酸化用の空気とを併用して浸炭を行うことにより、浸炭反応と酸化反応とを同時に行うようにしたものである。

その原理は次の通りである。

CH4 は分解し、炭素の一部がFe K 固溶して浸 、炭が超る。一方空気はFe かよび鋼中のCr や Maを 酸化させる。

 $Fe + O_2 \rightarrow Fe O \cdots \cdots (2)$ 

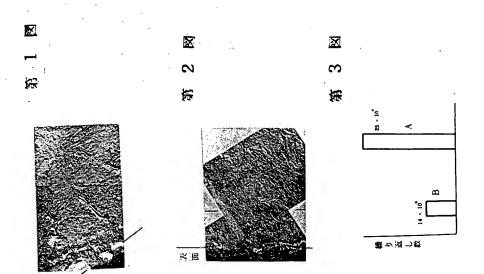
 $Cr + O_2 \rightarrow Cr_2O_2 \cdots \cdots \cdots (3)$ 

(2) かよび(3) 式により FeO, CraOa 酸化物を生成する。そして(1), (2) かよび(3) 式の反応により表換と酸化が同時に起る。 このようにして酸化層は、温度、時間かよびガスの洗量によつて種々調節することができる。

33

## 4. 図面の簡単な説明

第1図は本発明の方法により処理した類の断面組織図(8000倍の拡大写真)、第2図は従来の真空没炭法により処理した鋼の断面組織図(8000倍の拡大写真)を示す。第8図は歯型ではサンク損傷を生ずるまでの繰り返し数をです。第8図においてAは本発明方法により処理した歯車の場合を示す。



AU 111

47802

JA 0014133 FEB 1978

BEST AVAILABLE COPY

KOMS 26.07.76 M(13-D1). 22645A/12 M13 105 KOMATSU KK \*J5 3014-133 26.07.76-JA-088242 (08.02.78) C21d-01/74 C23c-11/10 Formation of intergranular oxidn. layer on steel - by vacuum carburisation in presence of methane and air and at atmospheric Formation of intergranular oxidising layer on a steel used for gears or bushings by vacuum carburisation is described. The surface of the steel is vacuum-carburised in the presence of CH4 and air, and under the atmospheric pressure. The CH4 is decomposed and a part of the C is Cr and dissolved in the Fe. The air oxidises the Fe, Mn in the steel. Carburisation and oxidn. of the steel occur simultaneously and the intergranular oxidising surface is controlled depending on temp. as well as time of the reaction and flow rate of the gas.

8,14,18-22

1212 mm